

Pacchetto di lavoro estivo – a.s. 2017/2018

Classe 3^

Disciplina: Scienze Naturali

Docente Letizia Lombardo

Ripasso dei contenuti della programmazione disponibile sulla piattaforma Moodle.

1. Completa la seguente tabella:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| FORMULA GREZZA | NOME TRADIZIONALE | NOME IUPAC |
|  | ACIDO SOLFIDRICO |  |
|  | ANIDRIDE NITROSA |  |
|  | IDROSSIDO MERCUROSO |  |
| FeCl2 |  |  |
|  | FOSFITO DI POTASSIO |  |
|  | OSSIDO RAMEOSO |  |
|  | IPOCLORITO DI SODIO |  |
|  | CLORURO DI ALLUMINIO |  |
| Au2O |  |  |
| Ba(OH)2 |  |  |
| Pb(NO3)2 |  |  |

1) Data la reazione, da completare, calcola quanti grammi di sale si ottengono partendo da 15 g

FeBr3 ed attribuisci la corretta nomenclatura.

FeBr3 + H2SO3 🡪

2) Calcolare la Molarità di una soluzione di 750 cm3 ricavata da una reazione per ottenere 165g di

Fosfato rameoso (metallo+acido).

3) Calcolare le Moli di sale ottenute dalla reazione tra l’ossido di Argento e l’anidride clorica sapendo che vengono utilizzati 9,8g di anidride.

4) Quanti atomi di Ag ci sono in 0,500 mol di argento? Calcola a quanti grammi corrispondono.

5) Qual è la molarità di HCl se 36,0 mL di una soluzione 2,5 M sono diluiti a 100 mL?

6) Quanti mL di acido solforico 0,50 M sono necessari per ottenere 250 mL di soluzione 0,15 M?

7) L’elemento X ha la seguente configurazione elettronica: 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s1

1. Localizza la sua posizione nella tavola periodica;
2. Stabilisci a quale famiglia appartiene;
3. Prevedi il suo comportamento chimico;

A) Realizza i seguenti composti:

* Ossido di calcio
* Acido ipocloroso
* Anidride solforica
* Idrossido ferrico
* Acido cloridrico

B) Esegui le seguenti reazioni e indica i nomi dei composti ottenuti:

* Mg + HNO2  🡪
* Al + HCl 🡪
* Ba(OH)2 + H2SO4 🡪
* CaI2 + Na2CO3 🡪
* H3BO3 + CuF2 🡪

C) Realizza i seguenti Sali:

* Nitrato piomboso
* Solfuro di Al
* Carbonato di K
* Perclorato ferroso
* Solfito aurico

L.L.